(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2003 年8 月7 日 (07.08.2003)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 03/065434 A1

(51) 国際特許分類?:

(SAGA,Koichiro) [JP/JP]; 〒141-0001 東京都 品川区 北

(21) 国際出願番号:

PCT/JP03/00938

H01L 21/304

(22) 国際出願日:

2003年1月30日(30.01.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2002-21097 2002年1月30日(30.01.2002)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ソニー株 式会社 (SONY CORPORATION) [JP/JP]; 〒141-0001 東京都 品川区 北品川6丁目7番35号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 嵯峨 幸一郎

品川6丁目7番35号 ソニー株式会社内 Tokyo (JP).

(74) 代理人: 中村 友之 (NAKAMURA, Tomoyuki); 〒105-0001 東京都 港区 虎ノ門1丁目2番3号 虎ノ門第一ビ

ル9階 三好内外国特許事務所内 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): CN, KR, US.

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SI, SK, TR).

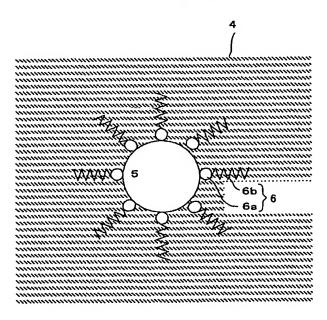
添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: METHOD OF TREATING SURFACE, SEMICONDUCTOR DEVICE, PROCESS FOR PRODUCING SEMICON-DUCTOR DEVICE, AND APPARATUS FOR TREATMENT

(54) 発明の名称: 表面処理方法、半導体装置、半導体装置の製造方法、および処理装置



(57) Abstract: A method of surface treatment in which a surface having a structure formed thereon is treated with a supercritical fluid (4), characterized by adding ammonium hydroxide, an alkanolamine, a fluoroamine, hydrofluoric acid, or the like as a dissolution aid (5) to the supercritical fluid (4). A surface-active substance (6)

may be added to the supercritical fluid (4) together with the dissolution aid (5). The surface-active substance (6) may comprise a polar solvent. The method enables residues to be removed without fail by treatment with the supercritical fluid as the only treatment.

構造体が形成された表面を超臨界流体(4)

(57) 要約:

構造体が形成された表面を超臨界流体(4)によって処理する表面処理方法であって、アンモニウム水酸化物、アルカノールアミン、フッ化アミン、フッ化水素酸等を溶解助剤(5)として超臨界流体(4)に添加することを特徴としている。また、超臨界流体(4)には、溶解助剤(5)と共に界面活性物質(6)を添加しても良い。界面活性物質(6)には、極性溶剤を用いても良い。

これにより、超臨界流体を用いた処理のみによって確実に残渣物の除去を行うことが可能な表面処理方法を提供する。

1

明細書

表面処理方法、半導体装置、半導体装置の製造方法、および処理装置

5

10

15

技術分野

本発明は、表面処理方法に関し、特には半導体装置やマイクロマシンなどの製造において、中空部を有する微細な構造体や高アスペクト比の電極パターン等の構造体が設けられた表面を洗浄する場合に適用される表面処理方法に関する。またさらに、このような表面処理方法によって得られた半導体装置、さらにはこのような表面処理を行う半導体装置の製造方法、およびこのような表面処理方法を実施するための処理装置に関する。また本出願は、下記の日本国特許出願に関連する。文献の参照による組み込みが認められる指定国については、下記の出願に記載された内容を参照により本出願に組み込み、本出願の記載の一部とする。

特願2002-021097 出願日 平成14年1月30日

背景技術

近年、半導体装置の大規模化に伴い、素子構造の微細化が促進され、
LSI製造においては、今や線幅が100nmを切る高アスペクト比(高さ/幅)のパターンが基板上に形成されるに至っている。このようなパターンは、基板上に形成した材料膜に対してパターンエッチングを施すことによって形成される。このパターンエッチングは、例えばレジストパターンをマスクにして行われるが、形成されるパターンのアスペクト
たの増加に伴い、レジストパターンのアスペクト比も必然的に増加する。ところで、通常このようなパターン形成工程においては、パターンエ

ッチングやその後のレジストパターンの除去においてパターン間に残された微小な異物(エッチング残渣)を除去するために、基板表面に対して、薬液を用いた洗浄、リンス洗浄等の一連の湿式洗浄、および乾燥処理が施されている。また同様に、レジストパターンの形成工程においても、レジストパターンを現像形成した後、湿式洗浄および乾燥処理が施される。

ところが、微細パターンの洗浄においては、乾燥処理を行う際に、パターン間に残ったリンス液と外部の空気との圧力差によって、レジストパターンのパターン倒れが生じる場合がある。この現象は、リンス液、10 さらには乾燥時に用いる乾燥液等が乾燥工程により最終的に蒸発していく過程において、高アスペクト比のレジストターン間に残留した液体が蒸発することによって体積が縮小し、これらの液体の表面張力によりレジストパターン間に吸引力が発生することによって生じる。この吸引力は、パターン間での気液界面で生じる表面張力に依存し、高アスペクト比のパターンではより顕著になる。しかも、この吸引力は、レジストパターンを倒すだけでなく、シリコン等のパターンをも歪める力を有するため、このリンス液の表面張力の問題は重要となっている。

このような問題は、半導体装置の製造工程に限らずマイクロマシンとよばれる微小な可動素子の形成においても生じる。例えば、図3に示すマイクロマシンは、基板1とこの上部に形成した構造体2との間に中空部 a を備えており、構造体2と基板1との間隔tが変化自在な可動素子として構成されている。このような構成のマイクロマシンは、基板1上にここでの図示を省略した犠牲層をパターン形成し、さらにこの上部に構造体2をパターン形成した後、基板1と構造体2とに対して犠牲層を選択的にエッチング除去することによって形成される。

20

25

このため、上述した半導体装置の製造工程と同様に、エッチング終了

後には、構造体2のパターン間に残された微小な異物(エッチング残渣)を除去することを目的として、基板表面に対して薬液を用いた洗浄、リンス洗浄(水洗)、乾燥を行うことが好ましい。しかしながら、犠牲層を選択的にエッチング除去することで中空部 a を形成した後の洗浄に、通常の半導体製造工程に用いられるような、湿式洗浄および乾燥処理を行うと、基板1との間に中空部 a を備えて設けられている構造体2が、上述した吸引量によって基板1に固着されたり、破壊されたりする問題があった。

このため、マイクロマシンの製造工程においては、このような中空部 a を形成するためのエッチングを行った後には、洗浄工程を行わずに次 の工程へ送るしかなかった。しかしこれでは、エッチング残渣による歩 留まり低下、信頼性低下、素子(可動素子)の特性の劣化が起きてしまう。

以上述べた問題を解決するためには、表面張力の小さな流体を用いて洗浄、乾燥処理を行えば良いと考えられる。例えば、水の表面張力は約72dyn/cmであるが、メタノールの表面張力は約23dyn/cmになり、水からの乾燥よりも、水をメタノールに置換して乾燥した方が、上述したパターン間や空間部に生じる吸引力が弱められ、パターン(構造物)の破壊が抑えられることになる。しかし、メタノールを乾燥液に用いた場合であっても、液体状ノメタノールがある程度の表面張力を持つため、上述した破壊を完全に防止することは困難である。

15

20

25

そこで、上述したような高アスペクト比のパターンが形成された基板 や、中空部を有する微細な構造体が形成された基板等の表面を洗浄する 表面処理において、超臨界流体を用いる方法が提案されている。超臨界 流体とは、臨界温度および臨界圧力とよばれるそれぞれの物質に固有の 値以上の温度と圧力のもとで各物質がとる相の一つであり、この状態で

は、他の液体や固体に対する溶解力は該物質の液体状態とほぼ同等であるにもかかわらず、その粘度が著しく小さく拡散係数が極めて大きいという特異な性質を有しており、気体の状態を持った液体と言える。

このような超臨界流体を用いた表面処理は、例えば次のように行われる。先ず、パターンエッチングが終了した状態において、エッチング液から直接、さらには洗浄液を経由した後、または洗浄液をリンス液で置換した後、またはリンス液を更に別の液体で置換した後に、処理表面がこれらの液中に保持されている状態で、これらの液を超臨界流体となり得る物質(以下、超臨界物質と記す)の液体で置換する。次いで、処理表面および液体が保持された系内の圧力および温度を調整することで、この液体を直接気体にすることなく超臨界流体とし、さらにその後に気体状態に移行させる。これにより、エッチングによって形成された処理表面のパターンを、気液界面に晒すことなく乾燥させ、リンス液の表面張力によるパターン倒れや中空部の破壊を防止している。(特開200150・91180および特開平9・139374参照)。

以上のような表面処理に用いられる超臨界物質としては、二酸化炭素、窒素、アンモニア、水、アルコール類、低分子量の脂肪族飽和炭化水素類、ベンゼン、ジエチルエーテルなど超臨界流体となることが確認されている多くの物質を利用することができる。これらの中で超臨界温度が31.3℃と室温に近い二酸化炭素は、取り扱いが容易であること及び試料が高温にならないですむという理由から、表面処理に好ましく用いられる物質の一つである。

ところが、このような超臨界流体を用いた表面処理方法には、次のような課題があった。すなわち、超臨界流体として一般的に用いられている二酸化炭素は、超臨界流体の状態において無極性有機溶剤のような性質である。このため、超臨界流体の二酸化炭素(以下、超臨界二酸化炭

10

15

20

素と記す)単体での溶解性能には選択性があり、低分子の有機物の除去、例えば露光前レジストの除去は可能であるが、エッチング残渣のような高分子化した有機物や無機化した混合化合物のような汚染物質の除去や酸化膜の除去に必ずしも効果があるとはいえない。

このため、超臨界二酸化炭素で乾燥を行う前に、溶解力や酸化分解力に優れた従来から実績のある、薬液による湿式洗浄を行う必要がある。

このような場合、気液界面の表面張力による破壊を防止するために、 洗浄後に洗浄物を薬液からリンス液へ、常圧で気体にさらすことなく移 載した後、リンス液を直接乾燥させることなく超臨界二酸化炭素に置換 する必要があり、工程が複雑となる(特開2001-165568参照)。

しかも、湿式洗浄に用いられる水などの洗浄液は、表面張力が大きいため、高アスペクト比のパターン溝部の底や、微細な中空部に洗浄液が浸透し難い。このため、洗浄液やリンス液などを、微細な空間に浸透させるべく撹拌すると、攪拌等による水圧によって、機械的に脆弱である微細パターンや構造体が破壊されてしまう場合もある。

そこで本発明は、超臨界流体を用いた処理のみによって確実に構造体間の残渣物の除去が可能で、これにより工程数の削減を図ると共に構造体の破壊を確実に防止可能な表面処理方法、さらにはこの表面処理方法によって得られた半導体装置、この表面処理方法を行う半導体装置の製造方法、およびこの表面処理方法を行うための処理装置を提供することを目的とする。

発明の開示

このような目的を達成するための本発明は、構造体が形成された表面 25 を超臨界流体によって処理する表面処理方法である。ここで、構造体と は、支持固体基板に接合されている構造体の一部が該支持固体基板から 分離せられている微小な構造体であり、あるいは支持固体基板からの分離部がなくてもアスペクト比とよばれる構造体パターンの高さと幅の比率が大きい微小な構造体である。前者は上述したようなマイクロマシンとよばれる微小な駆動部品であり、後者は半導体装置の微細パターンやそのパターンを形成するためのフォトマスクである。本発明は、これらの微小構造体の洗浄および乾燥技術に関する。

そして本発明における第1の処理方法は、下記式(1)に示すアンモニウム水酸化物を溶解助剤として超臨界流体に添加することを特徴としている。

$$\left(\begin{array}{c}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{array}\right)^{+} OH^{-} \dots (1)$$

10

15

20

5

ただし、式(1)中 $R^1 \sim R^4$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基は、炭素数 $1 \sim 4$ が好ましい。このような炭素数であれば、溶媒中でイオン化して水酸基を解離し易いため、十分な洗浄(エッチング)効果を発揮することができる。

このようなアンモニウム水酸化物の具体例としては、アンモニア、ヒドロキシルアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、テトラプロピルアンモニウムヒドロキシド、トリメチルアンモニウムヒドロキシド、トリメチル(2ーヒドロキシエチル)アンモニウムヒドロキシド、トリエチル(2ーヒドロキシエチル)アンモニウムヒドロキシド、トリプロピル(2ーヒドロキシエチル)アンモニウムヒドロキシド、トリプロピル(2ーヒドロキシエチル)アンモニウムヒドロキシド、トリメチル(1ーヒドロキシプロピル)アンモニウムヒドロキシド、トリメチル(1ーヒドロキシプロピル)アンモニウ

7

ムヒドロキシド等が例示される。これらの中で特に好ましいのはテトラメチルアンモニウムヒドロキシド(TMAH)、トリメチル(2ーヒドロキシエチル)アンモニウムヒドロキシド(コリンとも呼ばれる)である。

5 また、本発明の第2の処理方法は、下記式(2)に示すアルカノール アミンを溶解助剤として超臨界流体に添加することを特徴としている。

$$R^1 R^2 - N - CH_2 CH_2 - O - R^3 \cdots (2)$$

ただし、式(2)中R'~R³はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。アルキル基、ヒドロロキシ置換アルキル基は、炭素数1~4が好ましい。このような炭素数であれば、溶媒中でプロトン(水素イオン)を受けとって水酸イオンを作り易く、水酸イオンによる十分な洗浄(エッチング)効果を発揮することができる。

このようなアルカノールアミンの具体例としては、モノエタノールア 15 ミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、第三プチルジエタ ノールアミン、イソプロパノールアミン、2-アミノー1-プロパノール、3-アミノー1-プロパノール、イソプタノールアミン、2-アミノー2-エトキシ-プロパノール、及びジグリコールアミンとしても知られている2-(2-アミノエトキシ)エタノールがある。

20 そして、本発明の第3の処理方法は、下記式(3)に示すフッ化アミンを溶解助剤として超臨界流体に添加することを特徴としている。

$$\left(\begin{array}{c}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{array}\right) + \cdots (3)$$

10

ただし、式(3)中R¹~R¹はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基は、炭素数1~4が好ましい。このような炭素数であれば、溶媒中でイオン化してフッ素イオンを解離し易いため、十分な洗浄(エッチング)効果を発揮することができる。

このようなフッ化アミンの具体例としては、フッ化アンモニウム、酸性フッ化アンモニウム、メチルアミンフッ化水素塩、エチルアミンフッ化水素塩、プロピルアミンフッ化水素塩、フッ化テトラメチルアンモニウム、フッ化テトラエチルアンモニウム等が挙げられる。これらのフッ素化合物の中で好ましくは、フッ化アンモニウム、フッ化テトラメチルアンモニウムであり、より好ましくはフッ化アンモニウムである。

さらに、本発明の第4の処理方法は、フッ化水素酸を溶解助剤として 超臨界流体に添加することを特徴としている。ここでは、0.1~1m o1/Lの濃度のフッ化水素酸を用いることが好ましい。

15 このような第1~第4の処理方法では、浸透性に優れた超臨界流体にアンモニウム水酸化物、アルカノールアミン、フッ化アミン、フッ化水素酸等の溶解助剤を添加することにより、基板表面の微細な構造体の隙間に超臨界流体と共にこれらの溶解助剤が供給される。これらの溶解助剤は、エッチング後のレジストや高分子化したエッチング残渣物(以下、20 単に残渣物と記す)を溶解除去(エッチング)する洗浄能力を持っている。このため、エッチングによって構造体を形成した後の基板表面に対しての、超臨界流体による洗浄能力の向上が図られる。しかも、超臨界流体は気体より密度が高いため、除去された残渣物は、薬液および超臨界流体と共に構造体間から容易に取り去られて洗い流される。したがって、湿式洗浄を行うことなく、微細な構造体の隙間の残渣物を確実に除去することができる。特に、溶解助剤としてフッ化水素酸を添加した場

合には、酸化物に対する除去効果も得ることができる。尚、上述した第 1~第4の処理方法に示す溶解助剤は、超臨界流体に対して複数種類を 添加しても良い。

以上の第1~第4の処理方法では、超臨界流体として、常温付近で超臨界流体となる二酸化炭素が好ましく用いられる。ただし、本発明は、二酸化炭素からなる超臨界流体を用いる場合の他にも、無極性である超臨界流体を用いる場合に適用することができる。このような超臨界流体としては、トルエン、低分子量の脂肪族飽和炭化水素、ベンゼンなどがある。

10 また、第1~第4の処理方法においては、超臨界流体に上述した溶解助剤と共に、さらに界面活性物質を添加しても良い。

超臨界流体に添加する界面活性物質の具体例としては、炭素数12~20の飽和脂肪酸、不飽和脂肪酸などの塩であり、具体的には、ラウリン酸塩、ミリスチン酸塩、パルチミン酸塩、ステアリン酸塩、オレイン15酸塩、リノール酸塩、リノレイン酸塩がある。また、ドデシルベンゼンスルホン酸塩、アルキルジメチルベンジルアンモニウム塩、ノニルフェノールポリオキシエチレンエーテルなど芳香族塩やホスホン酸塩がある。また、この他にも、親水基と疎水基の両方を有する極性溶剤も相溶剤(界面活性物質)として用いることができる。具体的には、メタノール、

エタノール、イソプロパノール、エチレングリコール、グリセリン等のアルコール類、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソプロピルケトン等のケトン類、N-メチルピロリジンなどの脂環式アミン、アーブチロラクトン等のラクトン類、乳酸メチル、乳酸エチル等のエステル類、アセトニトリル等のニトリル類、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコール、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノ

15

エチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジプロピレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、スルホラン等のスルホン類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等が挙げられる。これらの中で、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、Nーメチルピロリジン、ジメチルスルホキシド等が特に好適に使用される。

このような極性溶剤を用いた場合、この極性溶媒のイオン化によって、 さらに洗浄 (エッチング) 効果を高めることができる。

10 以上のような界面活性物質は、1種類若しくはそれ以上の混合物として用いられる。

以上のような界面活性物質を、上述した溶解助剤と共に超臨界流体中に添加することで、図1に示すように、超臨界流体4内において、親水性が強く混合し難い溶解助剤5を界面活性物質6の親水基6aが取り囲み、親油基(疎水基)6bを外側に向けて逆ミセルを作るため、二酸化炭素からなる超臨界流体のような無極性な超臨界流体4に対する溶解助剤5の相溶性が高められる。

図面の簡単な説明

20 図1は、本発明の表面処理に用いる超臨界流体の一例を説明する図である。

図2は、本発明の表面処理に用いる処理装置の一例を示す構成図である。

図3は、本発明の表面処理が適用されるマイクロマシンの一例を示す 25 鳥瞰図である。

図4A~図4Eは、本発明の表面処理が適用されるマイクロマシンの

製造を示す断面工程図である。

WO 03/065434

15

25

図5は、本発明の表面処理の手順を示すフローチャートである。

図6A~図6Cは、本発明の表面処理が適用される半導体装置の製造を示す断面工程図である。

5 図7Aと図7Bは、本発明の表面処理が適用される露光マスクを示す 図である。

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明の表面処理方法の実施の形態を図面に基づいて詳細に説 10 明する。尚、表面処理方法の実施の形態を説明するのに先立ち、この表 面処理に用いる処理装置の構成を説明する。

図2は、本発明の表面処理方法に用いられる処理装置の一例を示すバッチ式の処理装置の構成図である。この図に示す処理装置10は、処理対象となる基板1を収納する処理室11を備えている。この処理室11には、複数の基板1を保持したカセットSが収納されると共に、このカセットSの搬入出が自在な開口部12が設けられている。そして、開口部12には、処理室11内を密閉する蓋13が設けられており、処理室11と蓋13とは、締め付け具14によって密着固定され、また処理室11と蓋13との間にはOリングからなるシール部材15が挟持され、

20 処理室11内が気密にすることが可能な構成となっている。

さらに、処理室11には、例えば蓋13部分に、流体供給口17が設けられ、この流体供給口17には供給管18を介して流体供給源19が接続されている。この流体供給源19からは、超臨界流体となる物質(超臨界物質)が、例えば気体状態で供給される。また、供給管18には、流体供給源19から供給された超臨界物質を所定の圧力及び所定の温度に制御する圧力・温度制御手段20が設けられている。これにより、所

定の圧力及び所定の温度に制御された超臨界物質が処理室11内に導入可能となっている。

そして、供給管18の圧力・温度制御手段20よりも処理室11側には、流量調整弁21を介して薬剤供給源22が接続されている。これにより、流体供給源19から供給される超臨界物質に対して所定の割合で、流体(溶解助剤や界面活性物質)を添加し、超臨界物質と共にこれらの流体が供給口から処理室11に供給されるように構成されている。

5

10

15

20

さらに、処理室11には、例えば蓋13部分に、流体排出口23が設けられている。この流体排出口23に接続された配管24には、処理室11内の流体を排出量するための排圧弁25が設けられている。この排圧弁25は、処理室11の内部圧力が一定圧力以上になると開き、処理室11内に導入された処理流体を排出させる機能を有する。この排圧弁25によって、処理室11内の圧力を一定に保つことができる。

また排圧弁25の下流側には、排出液分離装置26が接続されている。この排出液分離装置26は、排圧弁25の下流に排出された流体が大気圧に戻ることにより、液体として分離される媒質(例えば、溶解助剤や界面活性物質)が排出液として回収され、一方、気体として排気されるもの(例えば、超臨界物質)が排気ガスとして回収される。その排気ガスは、図示していないが、気体回収部により回収される。回収された排出液や排気ガスを利用できる状態にして、再利用することもできる。

そして、処理室11の側壁11Sには、処理室11内に導入された超臨界物質を加熱し、且つ、一定の温度に保持する加熱手段27が備えられている。加熱手段27は、電熱線のような加熱媒体から構成することができる。加熱媒体を電熱線で構成した場合、電熱線に電力を供給する電源(図示せず)を例えば処理室11の外部に設け、電熱線に供給する電力を制御することによって、加熱手段27の温度を所定の温度に制御

する温度制御装置 2 8 を備えていることが望ましい。 尚、以上においては、バッチ式の処理装置を説明したが、枚葉式の処理装置であっても良く、スループットが低下するが、これより処理室の容積を小さくできる。いずれにしても、これらの処理装置を用いた表面処理は、次に説明するような同様のプロセスフローとなる。

5

10

次に、以上の処理装置を用いる表面処理方法を、マイクロマシンの製造工程に適用した実施の形態を図面に基づいて説明する。本発明の実施の形態で最終的に得る構造は、従来の技術において図3の鳥瞰図を用いて説明したと同様の、基板1との間に中空部aを備えた構造体2を有するマイクロマシンであり、このような構造のマイクロマシンを製造する場合を、図4A~図4Eに基づいて説明する。尚、図4A~図4Eは、図3におけるA-A、方向の断面およびB-B、方向の断面に対応している。

まず、図4Aに示すように、基板1上に犠牲層(第1の層)101を 15 所定の形状(例えばライン状)にパターン形成する。犠牲層101は、 基板1及び、次の工程で犠牲層101上に形成される構造層に対して選 択エッチングが可能な材質であれば何でもよく、例えば基板1としてSi 基板を用いる場合にはSiO2やPSG(燐ドープガラス)等が、基板1 としてSiO3基板を用いる場合には多結晶Siが用いられる。

20 次に、構造体を形成する構造層として、第2の層102および第3の層103を基板1上の全面に形成する。第3の層103は、金属材料を用い、第2の層102上に積層形成する。これらの第2の層102および第3の層103は、犠牲層101を選択エッチング可能であれば何でもよく、構造体の目的により、金属膜、酸化物膜、半導体膜等が用いられているが、減圧CVD法を用いて形成されたSiN層やPoly-Si層がその機械的特性の良好さとプロセスの容易さから一般によく用いられる。

そして、このように形成された第3の層103上に、レジストパター ン105を形成する。

その後、図4Bに示すように、レジストパターン105をマスクを用いて第3層102、第2層102および犠牲層101をパターンエッチングする。ここでは、まず、第2層102および第3層103からなる構造体層がライン状の犠牲層101を横切り、構造体層の両端部分、つまり固定部となるべき部分を基板1上に直接形成し、残り大部分、つまり可動部となるべき部分は犠牲層101上に重なるようにして、梁形状に形成する。その後、犠牲層101をエッチングする。

5

15

20

25

10 このエッチング工程においては、エッチングンガスとレジストパター ン105と第2の層102および第3の層103の材料が反応し、その 反応生成物がエッチング表面に残渣物Aとして付着する。

そこで、レジストパターン105を除去した後、図4Cに示すように、 残渣物Aを除去するために基板1の湿式洗浄を行う。これにより、残渣 物Aのほとんどが除去されるが、エッチング間隔の狭い隙間部分やその 底部には洗浄液が十分に供給されず、これらの部分に残渣物Aが残留す る。

そして、以上の湿式洗浄の後、図4Dのように、基板1、第2の層102および第3の層103に対して、犠牲層101を選択的にエッチング除去する。この際、エッチングガスは、構造体2の隙間から犠牲層101に到達するため、第2の層102および第3の層103からなる構造体層の下方の犠牲層101もエッチング除去可能である。これにより、基板1との間に空間部aを備えた構造体2が形成され、この構造体2が基板1に対してその間隔を自在に変動可動となる。このように、基板1との間に中空部aを備えた梁形状の構造体2は、センサーや振動子、微小バネ、光学素子等によく用いられている。

ところで、以上の工程終了後には、中空部 a を有する構造体 2 が形成された基板 1 上に、図 4 C の工程で除去しきれずに残留していた残渣物 A が、そのままの除去されずに残るか、さらにドライエッチングやイオン注入により変質して除去され難い状態となって残留している。また、

5 基板1上には、図4Dのエッチングの際に、新たに生じた残渣物Aも付着している。

そこで、図4Eに示すように、中空部 a を有する構造体 2 が形成された基板 1 の表面を、超臨界流体を用いて洗浄処理する。この際、図 2 を用いて説明した構成の処理装置 1 0 を用い、図 5 のフローチャートに示す手順で基板 1 の表面処理を行う。(以下、図 2 および図 5 参照)

まず、第1ステップST1に示すように、処理室11の開口部12から洗浄処理(あるいは乾燥処理)を行うべき複数の基板1が収納されたカセットSを処理室11内に収納し、蓋13を閉めて処理室11を密閉状態とする。

15 次に、第2ステップST2に示すように、加熱手段27および温度制 御装置28によって、処理室11内の温度を超臨界物質の臨界温度以上 に加熱しておく。

この状態で、次の第3ステップST3では、圧力・温度制御手段20の調節により、流体供給源19から所定の超臨界物質を処理室11内に20 導入する。この際、流体供給源19からは、気体状態の超臨界物質が供給されるが、この超臨界物質が処理室11内において液体となることのないように、つまり超臨界物質が気体から直接超臨界流体となるように、処理室11に導入される超臨界物質の圧力・温度制御手段20を調節すると共に、加熱手段27および温度制御装置28によって処理室11内の圧力を調整しておくことが重要である。これにより、構造体が形成された基板表面を気液界面に晒すことなく、処理室11内を超臨界流体で

10

20

25

満たすことができる。

このため、例えば、流体供給源19から気体状態で供給された超臨界物質(例えば二酸化炭素)を、圧力・温度制御手段20の調節により臨界温度以上に加熱した状態で、初期状態において常圧に保たれた処理室11内に導入する。この際、第2ステップST2で設定したように、加熱手段27および温度制御装置28によって、処理室11内の温度を超臨界物質の臨界温度以上に加熱しておく。

以上のように、加熱手段27および温度制御装置28によって処理室11内の温度を調整した状態で、処理室11内への超臨界物質の供給を続けることで、処理室11内の圧力が超臨界物質の臨界圧力以上に上昇すると、超臨界物質が超臨界流体となる。例えば、超臨界物質として二酸化炭素を用いた場合には、二酸化炭素の臨界圧力7.38MPa以上に加圧し、かつ二酸化炭素の臨界温度31.1℃以上に加熱されることにより、二酸化炭素が超臨界流体となる。

15 また、次の第4ステップST4では、このようにして処理室11内に 供給される超臨界物質に対して、供給弁21の調整により、薬剤供給源 22から溶解助剤、さらには界面活性物質を供給し添加する。

ここで添加される溶解助剤は、課題を解決するための手段で具体例を示したアンモニウム水酸化物、アルカノールアミン、フッ化アミンまたはフッ化水素酸等であることとする。これらの具体例で示した溶解助剤は、単独で、または複数を組み合わせて超臨界物質に対して添加されることとする。ただし、超臨界物質に対する溶解助剤の添加量の総和は、超臨界物質が二酸化炭素である場合、40℃、8MPaの超臨界物質(超臨界流体)中0.1~2mol%、好ましくは0.1~1mol%の濃度範囲であることとする。溶解助剤の濃度が、この濃度範囲よりも低い場合には高分子化したエッチングの残渣物を除去しきれず、この濃度範

17

囲よりも高い場合には金属素材への腐食が抑えきれなくなる。

10

15

20

また、これらの溶解助剤は、一般に、超臨界物質(例えば二酸化炭素)より臨界温度および臨界圧力が高い。このような場合、超臨界物質と溶解助剤との混合流体の臨界温度および臨界圧力は、超臨界物質単独での臨界温度および臨界圧力は高くなる。このため、溶解助剤が超臨界物質に良く溶解するように、処理室11内の温度、圧力を、例えば40℃、10MPa以上に、高く保持することが望ましい。

さらに、ここで添加する界面活性物質は、上記発明の開示において示した物質であることとする。ただし、超臨界物質に対する界面活性物質の添加量の総和は、超臨界流体が二酸化炭素からなる場合には、40℃、8MPaの超臨界流体中1~10mol%、好ましくは1~5mol%の濃度範囲で用いられる。界面活性物質濃度がこの濃度範囲よりも低い場合には溶解助剤が超臨界流体に溶解しきれず、この濃度範囲よりも高い場合には界面活性物質が相分離を起こす。したがって、界面活性物質の濃度がこの濃度範囲外の場合には、洗浄効果が低く堆積ポリマーの除去が不完全となる。

以上により、界面活性物質によって相溶性を高めた状態で溶解助剤が添加された超臨界流体が、処理室11内に供給されることになる。そして、このような超臨界流体の供給を続けることにより、超臨界流体によって処理室11の内部が満たされ、さらに処理室11の内部圧力が一定圧力以上になると排圧弁25が開き、処理室11内が所定の圧力に維持される。そして、処理室11内のガスが超臨界流体によって完全に置換される。

このように、処理室11内が超臨界流体によって完全に置換された状 25 態で、所定の温度、時間だけ基板1を処理し、基板1の表面の残渣物ま たは微粒子の除去を行う。基板1の表面上から除去されたこれらの異物 は、超臨界流体と共に流体排出口23から処理室11の外に排出される。

以上の処理が終了し、残渣物や微粒子などの異物が基板 1 表面から除去された後、第 5 ステップ S T 5 では、薬剤供給源 2 2 からの溶解助剤や界面活性物質の供給を停止し、処理室 1 1 内に超臨界物質(例えば二酸化炭素)のみを供給する。そして、溶解助剤(および界面活性物質)が添加された超臨界流体を、溶解助剤などが添加されていない超臨界流体で置換する。これにより、基板 1 表面のリンス処理が行われる。

5

10

15

その後、第6ステップST6では、流体供給源19からの超臨界物質の供給を停止し、処理室11内の超臨界物質を流体排出口23から排出して処理室11内の温度および圧力を降下させ、処理室11内における超臨界物質を気体状態にする。これにより、処理室11内を、気体の超臨界物質(二酸化炭素)で満たし、内部に収納された基板1の乾燥(すなわち超臨界乾燥)を行う。

この超臨界乾燥では、処理室11内において超臨界流体の状態にある 超臨界物質が液体状態になることのないように、すなわち超臨界流体か ら直接気体となるように処理室11内の温度および圧力を降下させるこ とが重要である。これにより、構造体が形成された基板表面を気液界面 に晒すことなく、処理室11内を気体で満たすことができる。

このため、例えば、超臨界物質として二酸化炭素を用いた場合には、 20 処理室11内を31.1℃以上、7.38MPa以上にして内部の二酸 化炭素を超臨界流体に維持した状態から、処理室11内の温度を31. 1℃以上に保持しつつ、圧力を大気圧まで減圧し、二酸化炭素を超臨界 流体から気体状態にする。その後、処理室11内の温度を31.1℃以 上から室温(例えば、20℃)まで下げる。これによって、処理室11 内の二酸化炭素は、超臨界流体から、液体となることなく直接気体とな り、処理室11内が乾燥状態になる。尚、超臨界流体として、二酸化炭

15

20

素以外の超臨界物質を用いる場合には、使用する物質に適した圧力、温度にて洗浄、乾燥を行えばよい。

以上の処理において、流体排出口23から排出された処理室11内の流体は、排出液分離装置26を経由して系外に排出される。この際、排出される流体が、大気圧に戻ることにより、液体として分離される媒質(例えば、溶解助剤や界面活性物質)が排出液として回収される。一方、気体として排気されるもの(例えば、超臨界物質としての二酸化炭素)は排気ガスとして回収される。回収された排出液や排気ガスは、利用できる状態にして再利用することもできる。

10 以上説明したように、超臨界流体を用いた表面処理を行うことで、図 4 E に示したように、中空部 a を有する構造体 2 が形成された基板 1 の 表面の残渣物が除去される。

このような表面処理方法によれば、浸透性に優れた超臨界流体にアンモニウム水酸化物、アルカノールアミン、フッ化アミン、またはフッ化水素酸等の溶解助剤を添加することにより、基板上の微細な構造体の隙間に超臨界流体と共にこれらの溶解助剤が供給される。これらの溶解助剤は、エッチング後のレジストやポリマー化したエッチング残渣物(以下、単に残渣物と記す)を溶解除去する洗浄能力を持っている。このため、エッチングによって構造体を形成した後の基板表面に対しての、超臨界流体による洗浄能力の向上が図られる。しかも、超臨界流体は気体より密度が高いため、除去された残渣物は、薬液および超臨界流体と共に構造体間から容易に取り去られて洗い流される。したがって、湿式洗浄を行うことなく、確実に微細な構造体の隙間の残渣物を除去することができる。

25 また、液体を用いることなく、超臨界流体を用いた処理のみを行うため、構造体が形成された基板表面が気液界面を通過しないように処理室

11内の温度および圧力を調整して処理を行うようにすることで、構造体2が気液界面の表面張力によって破壊されることを防止できる。したがって、マイクロマシン製造の歩留まりの向上を図ることができる。

また、液体を用いることなく、超臨界流体を用いた処理のみを行うため、超臨界物質の温度と圧力とを調整するだけで、上述のように構造体が形成された基板表面が気液界面を通過しないようにできる。したがって、湿式処理後に超臨界乾燥を行う方法と比較して、表面処理の工程数を削減することが可能である。

以上においては、マイクロマシンとよばれる微小な可動素子の製造工 10 程に本発明を適用した実施の形態を説明した。しかし、本発明は、この ようなマイクロマシンの製造工程における表面処理への適用に限定され ることはなく、微小な構造体が形成された表面の洗浄処理に広く適用可 能であり、同様の効果を得ることができる。

例えば、半導体装置における大規模集積回路の形成において、高アスペクト比のパターン(電極、配線パターンやレジストパターンを含む)を形成した後の表面処理、これらのパターンを形成するための電子線リソグラフィーやX線リソグラフィー用のマスクの形成において高アスペクト比のパターンを形成した後の表面処理にも同様に適用可能である。

このような高アスペクト比のパターン形成を行う例として、図6A~図6Cには、半導体装置の製造工程において電極を形成する場合の断面工程図を示した。以下に、高アスペクト比の電極(構造体)を基板1上に形成する場合に、本発明の表面処理を適用した実施の形態を説明する。

先ず、図6Aに示すように、単結晶Siからなる基板1上に第1の層 201として薄い絶縁膜を形成した後、第2の層202、第3の層20 3、第4の層204を積層する。ここで特に、第3の層203は金属材 料である。次いで、第4の層204上に、レジストパターン205を形 成する。

10

その後、図6Bに示すように、レジストパターン205をマスクに用いて第4の層204、第3の層203、および第2の層202を順次ドライエッチングする。これにより、基板1上に、高アスペクト比で微細な電極2'を形成する。このドライエッチング終了後には、第2の層202と第3の層203の側壁にエッチング残渣Aが形成される。

そこで、図6 Cに示すように、電極 2 'が形成された基板 1 の表面を 洗浄するための表面処理を行う。この表面処理は、先のマイクロマシン の製造において図 5 を参照しつつ図 2 および図 4 E を用いて説明したと 同様に、超臨界流体に溶解助剤(さらには界面活性物質)を添加した方 法によって行う。

これにより、高アスペクト比の電極 2 を倒壊させることなく、電極 2 間におけるエッチング残渣 A や他の異物を除去することができる。

また以上の他、高アスペクト比のパターン形成を行う例として示した 電子線リソグラフィーや X線リソグラフィー用の露光マスクには、例え ば、図 7 A と図 7 B に示すような L E E P L (Low Energy E-beam Proximity Projection Lithography) 用のステンシルマスクがある。図 7 A は露光マスク (ステンシルマスク) の断面図であり、図 7 B はこの 露光マスクの要部斜視図である。

20 これらの図に示す露光マスク(ステンシルマスク)300は、支持枠301の一方の面に張設された薄膜(メンプレン)303に、開口状のパターン305を設けてなり、露光光として用いられる電子線eがパターン305を通過することによって成形される。このような露光マスク300においては、薄膜303表面の処理が極めて困難であったが、本25 発明の表面処理によれば、薄膜303としての基板に衝撃を加えることなく、パターン305内のエッチング残渣や他の異物を除去することが

できる。

5

10

また本発明は、以上説明したステンシルマスクの表面処理に限定されることはなく、例えば、薄膜(メンブレン)上に遮光パターンを形成してなるメンブレンマスク(露光マスク)に対しても、薄膜としての基板およびこの上部に設けられた高アスペクト比の遮光パターンに対して衝撃を加えることなく、エッチング残渣や他の異物を除去するような表面処理を行うことが可能になるのである。

さらに、電子線リソグラフィーには、上述したLEEPLの他にも、PREVAIL (Projection Exposure with Variable Axis Immersion Lenses) やSCALPEL (scattering with angular limitation in projection electron-beam lithography) などの種類があり、どの技術にとっても露光マスクの表面処理は現在の技術では困難となっており、本発明はこのような露光マスクの表面処理に適用可能であって、同様の効果を得ることができる。

15 尚、以上の実施形態においては、超臨界流体に溶解助剤や界面活性物質を添加する場合を説明したが、溶解助剤の他に、必要に応じて配線金属に応じた防食剤を添加することも効果的である。また、超臨界流体となる超臨界物質として、二酸化炭素以外の超臨界物質を用いる場合には、使用する物質に適した条件(温度、圧力、さらには溶解助剤や界面活性物質の添加量)を設定し処理を行うこととする。

産業上の利用可能性

本発明の表面処理方法によれば、超臨界流体に、エッチング残渣に対する溶解助剤を添加することで、超臨界流体を用いた処理のみによって、 25 微小な構造体の隙間のエッチング残渣を確実に除去することが可能になる。このため、薬液を主体とした湿式洗浄とその後の乾燥処理を行う必

要がなく、同一チャンバーで洗浄および乾燥を行うことが可能になり、 工程の増加および構造体の破壊を防止した表面処理(洗浄)を行うこと が可能になる。

この結果、表面に微小な構造体を備えた半導体装置やマイクロマシン 5 などの品質の保持、歩留まり向上、さらには製造コストの削減を達成す ることが可能になる。

また本発明の処理装置によれば、上述した本発明の表面処理を行うことが可能になる。

請求の範囲

1. 下記式(1)に示すアンモニウム水酸化物を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することを特徴とする表面処理方法。

$$\begin{pmatrix}
 R^{1} \\
 | \\
 R^{2}-N-R^{4} \\
 | \\
 R^{3}
 \end{pmatrix}
 + OH - ...(1)$$

5

ただし、式(1)中R'~R'はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基、または水素を示す。

- 2. 前記表面には構造体が形成されていることを特徴とする請求項1 記載の表面処理方法。
- 10 3. 前記構造体は、中空部を有する微細な構造体、マイクロマシン、 または電極パターンであることを特徴とする請求項2記載の表面処理方 法。
 - 4. 前記表面は、リソグラフィー用の露光マスクの表面であることを特徴とする請求項2記載の表面処理方法。
- 15 5. 前記超臨界流体は、二酸化炭素であることを特徴とする請求項1 記載の表面処理方法。
 - 6. 前記超臨界流体に界面活性物質を添加することを特徴とする請求項1記載の表面処理方法。
- 7. 前記界面活性物質として、極性溶剤を用いることを特徴とする請20 求項6記載の表面処理方法。
 - 8. 下記式(2)に示すアルカノールアミンを溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することを特徴とする表面処理方法。

25

$$R^1 R^2 - N - CH_2 CH_2 - O - R^3 \cdots (2)$$

ただし、式(2)中 $R^1 \sim R^3$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。

- 9. 前記表面には、構造体が形成されていることを特徴とする請求項 8記載の表面処理方法。
 - 10. 前記構造体は、中空部を有する微細な構造体、マイクロマシン、または電極パターンであることを特徴とする請求項9記載の表面処理方法。
- 11. 前記表面は、リソグラフィー用の露光マスクの表面であること 10 を特徴とする請求項9記載の表面処理方法。
 - 12. 前記超臨界流体は、二酸化炭素であることを特徴とする請求項 8記載の表面処理方法。
 - 13. 前記超臨界流体に界面活性物質を添加することを特徴とする請求項8記載の表面処理方法。
- 15 14. 前記界面活性物質として、極性剤を用いることを特徴とする請求項13記載の表面処理方法。
 - 15. 下記式(3)に示すフッ化アミンを溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することを特徴とする表面処理方法。

$$\left(\begin{array}{c}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\right) + \cdots (3)$$

20

ただし、式(3)中R¹~R⁴はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロ キシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。

- 16. 前記表面には、構造体が形成されていることを特徴とする請求項15記載の表面処理方法。
- 17. 前記構造体は、中空部を有する微細な構造体、マイクロマシン、または電極パターンであることを特徴とする請求項16記載の表面処理方法。
- 18. 前記表面は、リソグラフィー用の露光マスクの表面であることを特徴とする請求項16記載の表面処理方法。
- 19. 前記超臨界流体は、二酸化炭素であることを特徴とする請求項 15記載の表面処理方法。
- 10 20. 前記超臨界流体に界面活性物質を添加することを特徴とする請求項16記載の表面処理方法。
 - 21. 前記界面活性物質として、極性溶剤を用いることを特徴とする 請求項20記載の表面処理方法。
- 22. フッ化水素酸を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前15 記超臨界流体によって処理することを特徴とする表面処理方法。
 - 23. 構造体が形成された表面を前記超臨界流体によって処理することを特徴とする請求項22記載の表面処理方法。
- 24. 前記構造体は、中空部を有する微細な構造体、マイクロマシン、または電極パターンであることを特徴とする請求項23記載の表面処理20 方法。
 - 25. 前記表面は、リソグラフィー用の露光マスクの表面であることを特徴とする請求項23記載の表面処理方法。
 - 26. 前記超臨界流体は、二酸化炭素であることを特徴とする請求項 22記載の表面処理方法。
- 25 27. 前記超臨界流体に界面活性物質を添加することを特徴とする請求項22記載の表面処理方法。

27

28. 前記界面活性物質として、極性溶剤を用いることを特徴とする 請求項27記載の表面処理方法。

29. 下記式(1)に示すアンモニウム水酸化物を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することにより得られたことを特徴とする半導体装置。

$$\begin{pmatrix}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{pmatrix} + OH - ...(1)$$

ただし、式(1)中 $R^1 \sim R^4$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基、または水素を示す。

30. 下記式(2)に示すアルカノールアミンを溶解助剤として超臨 10 界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することにより得 られたことを特徴とする半導体装置。

$$R^1 R^2 - N - CH_2 CH_2 - O - R^3 \cdots (2)$$

ただし、式(2)中 $R^1 \sim R^3$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。

15 31. 下記式(3)に示すフッ化アミンを溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することにより得られたことを特徴とする半導体装置。

$$\begin{pmatrix}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{pmatrix}
+ \cdots (3)$$

ただし、式(3)中R¹~R⁴はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロ

キシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。

- 32. フッ化水素酸を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理することにより得られたことを特徴とする半導体装置。
- 5 33. 下記式(1)に示すアンモニウム水酸化物を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理する工程を含む ことを特徴とする半導体装置の製造方法。

$$\begin{pmatrix}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{pmatrix} + OH - ...(1)$$

ただし、式(1)中 $R^1 \sim R^4$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロ 10 キシ置換アルキル基、アリール基、または水素を示す。

34. 下記式(2)に示すアルカノールアミンを溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法。

$$R^1 R^2 - N - CH_2 CH_2 - O - R^3 \cdots (2)$$

- 15 ただし、式(2)中 $R^1 \sim R^3$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。
 - 35. 下記式(3)に示すフッ化アミンを溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前記超臨界流体によって処理する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法。

$$\left(\begin{array}{c}
R^{1} \\
| \\
R^{2}-N-R^{4} \\
| \\
R^{3}
\end{array}\right) + \cdots (3)$$

ただし、式(3)中 $R^1 \sim R^4$ はそれぞれ独立に、アルキル基、ヒドロキシ置換アルキル基、アリール基または水素を示す。

- 36. フッ化水素酸を溶解助剤として超臨界流体に添加し、表面を前 5 記超臨界流体によって処理する工程を含むことを特徴とする半導体装置 の製造方法。
 - 37. 基板を収納する処理室と、

前記基板の搬入出が自在な開口部と、

前記開口部に設けられた前記処理室内を密閉する蓋と、

10 前記処理室と前記蓋との間に狭持され、前記処理室内を気密にすることのできるシール部材と、

前記処理室に設けられた流体供給口と、

前記流体供給口に接続された超臨界流体となる物質が供給される流体供給源とからなることを特徴とする処理装置。

- 15 38. 前記流体供給源は、前記超臨界流体となる物質が気体状態で供給される供給源であることを特徴とする請求項37記載の処理装置。
 - 39. 前記処理室内の前記超臨界流体となる物質を排出する排圧弁をさらに備えたことを特徴とする請求項37記載の処理装置。
- 40. 前記排圧弁に接続された排出液分離装置をさらに備えたことを 20 特徴とする請求項39記載の処理装置。
 - 41. 頂臨界物質を加熱する加熱手段を前記処理室にさらに備えたことを特徴とする請求項40記載の処理装置。

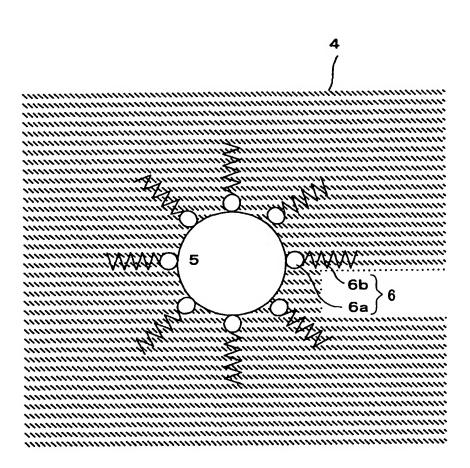


Fig.1

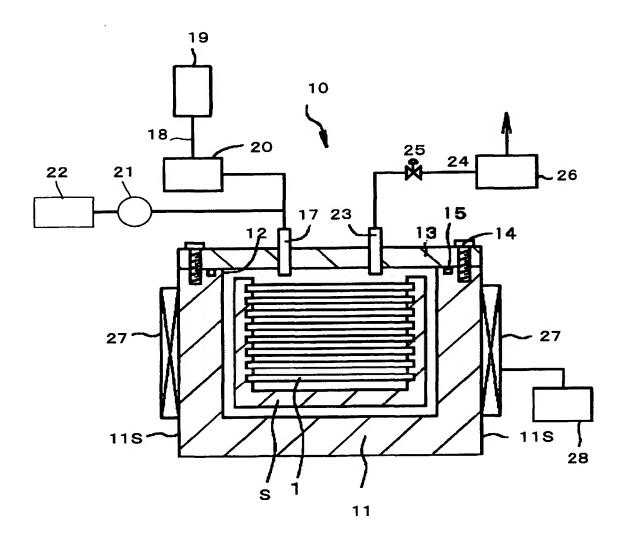


Fig.2

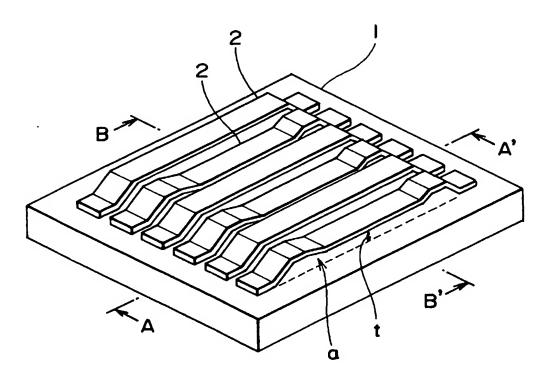
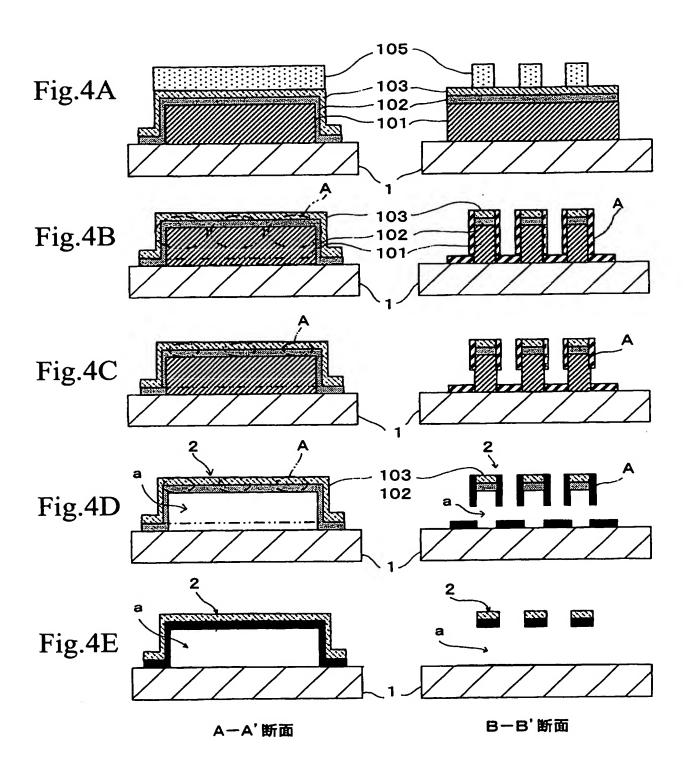


Fig.3



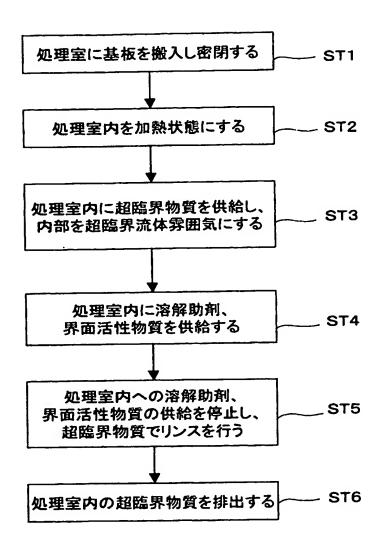
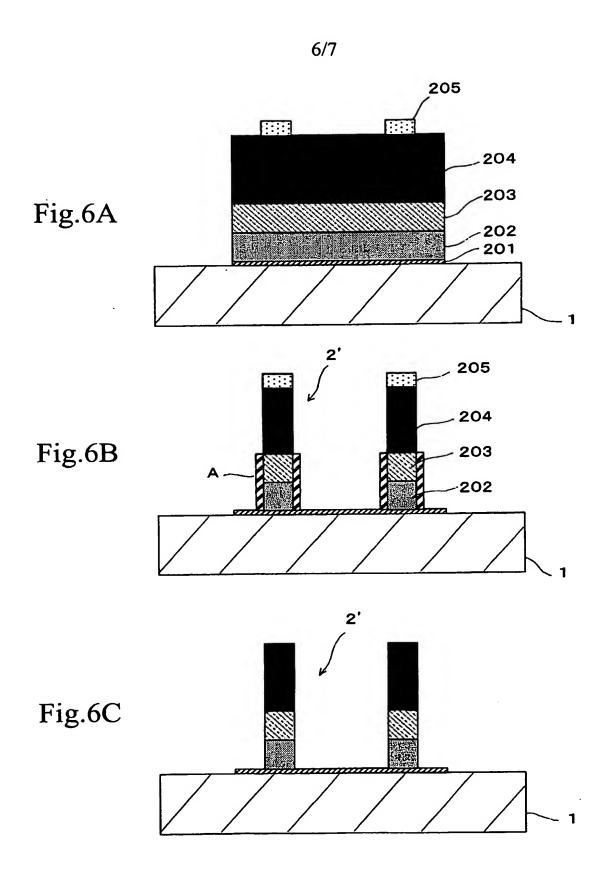
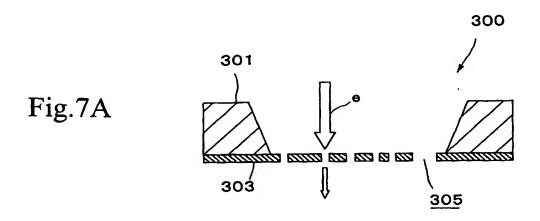
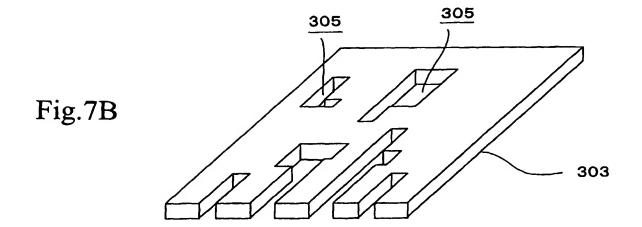


Fig.5







INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP03/00938

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ H01L21/304				
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
B. FIELDS SEARCHED				
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ H01L21/304				
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1940-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2003 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2003				
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)				
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
X A	JP 10-135170 A (Texas Instruction 1998), 22.05.98), Page 2, left column, lines 2 & TW 408362 B & EP & US 5868862 A		1-36 37-41	
X A	JP 10-99806 A (Texas Instrum 21 April, 1998 (21.04.98), Page 2, left column, lines 2 & TW 399226 B & EP & US 5868856 A		1-36 37-41	
Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.				
Special categories of cited documents: document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of the actual completion of the international search		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family Date of mailing of the international search report		
06 May, 2003 (06.05.03)		20 May, 2003 (20.05.03)		
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer		
Facsimile No.		Telephone No.		

電話番号 03-3581-1101 内線 3332

国際調査報告	国際出願番号 PCT/JP03/00938			
A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類 (IPC))				
Int. Cl' H01L21/304				
B. 関査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))				
Int. Cl' H01L21/304				
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1940年-1996年 日本国公開実用新案公報 1971年-1996年 日本国登録実用新案公報 1994年-2003年 日本国実用新案登録公報 1996年-2003年				
国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)				
C. 関連すると認められる文献 引用文献の	関連する 関連する			
対テゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連すると X JP 10-135170 A (テキA) A ンコーポレイテッド) 1998.05 -13行 & TW 408362 A2 & US 5868862	サス インスツルメンツ イ 1-36 . 22, 第2頁, 左欄, 第2 37-41 B & EP 822583			
X A JP 10-99806 A (テキサ コーポレイテッド) 1998. 04. 48行 & TW 399226 B A3 & US 5868856 A	21, 第2頁, 左欄, 第2- 37-41 & EP 829312			
□ C欄の続きにも文献が列挙されている。 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。				
* 引用文献のカテゴリー 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表された文献であって、出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明して、当時で関連のある文献であって、当該文献のみで発明を対して、は他の特別な理由を確立するために引用する文献(理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 O 6 . O 5 . O 3				
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915	特許庁審査官(権限のある職員) 栗山卓也 印 3K 9628			

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号